¿Cuál es la composición Química de los Seres Vivos?



COMPOSICION ELEMENTAL M en C Rafael Govea Villaseñor

Versión 3.0 2009-03-25 al 2023-01-30

Objetivos a lograr

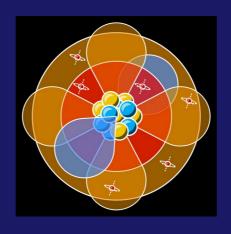
Saber a nivel de organización "Átomo":

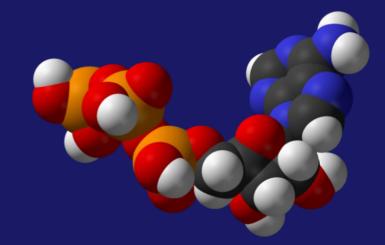
- ¿De qué están hechos los organismos?
- Evocar los principales bioelementos
- Clasificarles de acuerdo a su abundancia
- Evocar las razones de la relevancia de los elementos biogenésicos

Podemos responder lo anterior a...

3 niveles de Organización

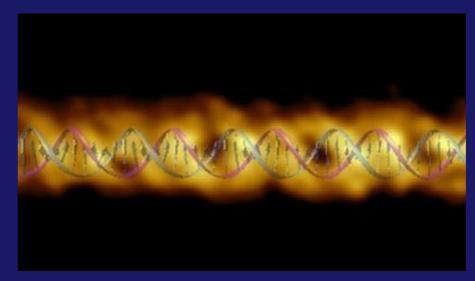
• A nivel "Átomo"





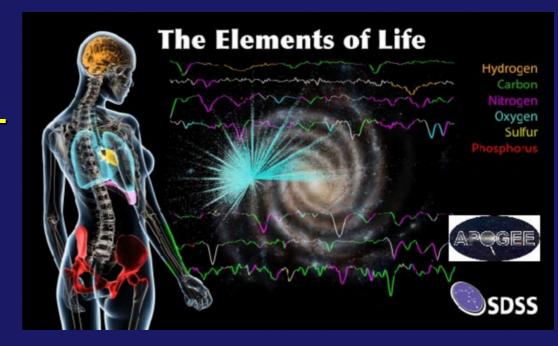
• A nivel "Molécula"

• A nivel "Macromolécula"



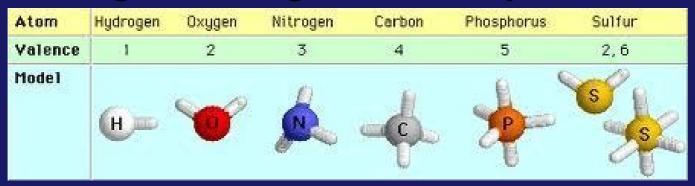
Composición a nivel "ATOMO"

- Los Seres Vivos estamos hechos de alrededor de 40 Elementos químicos que forman parte estructural y funcional de nosotros.
- Los llamamos Elementos
 Biogenésicos (bio- = ser vivo y gen-= formar)
- Los clasificamos de acuerdo a su abundancia en:
 - Oligoelementos cuando <0.01% de la masa corporal o
 - Macroelementos cuando hay
 ≥0.01% en el cuerpo.



Composición a nivel "ATOMO"

• Los principales Elementos Biogenéticos son el Carbono, Hidrógeno, Oxígeno, Nitrógeno, Fósforo y Azufre



- Los recordamos con la falsa palabra: CHONPS
- Las razones para resaltarlos toma en cuenta...
 - Su abundancia en el cuerpo de los organismos.
 - Su relevancia funcional (procesos en los que participan)
 - Su papel en la composición de Pequeñas Moléculas Inorgánicas,
 Pequeñas Moléculas Orgánicas y Biopolímeros

¿Cuántos Bioelementos existen?

Son más de 30 elementos distintos, pero necesarios para la vida, así sea en trazas o en grandes cantidades:

Hidrógeno Berilio Boro Carbono Nitrógeno Oxígeno Yodo

Sodio Magnesio Aluminio Silicio Fósforo Fósforo Azufre Bario

Cloro Potasio Calcio Titanio Vanadio Cromo Plomo

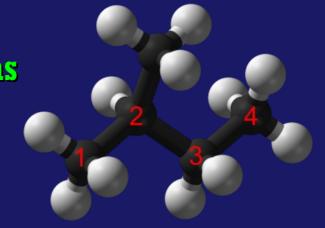
Manganeso Hierro Cobalto Niquel Cobre Zinc Germanio

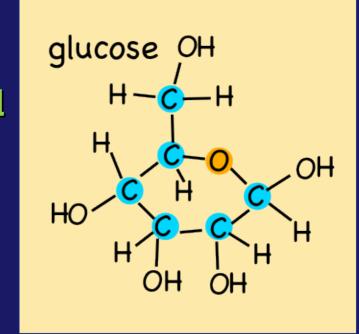
Arsénico Selenio Bromo Estroncio Zirconio Molibdeno Molibdeno Cadmio



El Carbono es el elemento más importante porque:

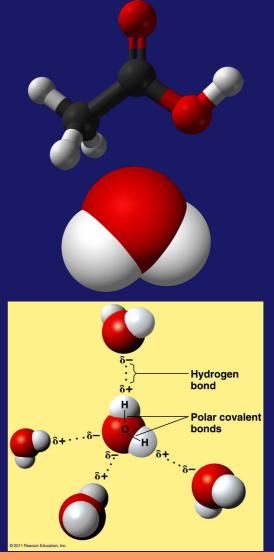
- Forma millones de cadenas hidrocarbonadas diferentes (Moléculas Orgánicas: PMO o Macromoléculas = Biopolímeros) = Los compuestos característicos de los organismos.
- Forma 4 enlaces en distintas maneras (4 simples, 2 simples + 1 doble o 1 simple + 1 triple). De allí que sus moléculas tienen formas 3D tetraédricas, planas o lineales.
- Es el 2° elemento más abundante en la masa de los organismos, ≈ 18% m/m.

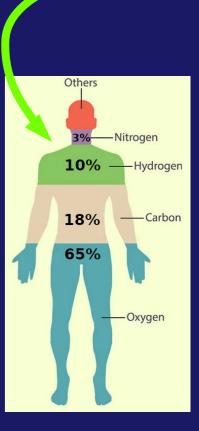




El Hidrógeno es un elemento muy importante porque:

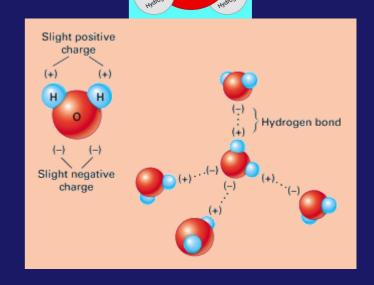
- Ayuda al Carbono a formar los compuestos característicos de los organismos: Los orgánicos.
- El H Forma a la PMI más relevante de los Seres Vivos, el Agua
- Permite la formación del enlace débil, pero funcionalmente imprescindible: "Puente de Hidrógeno"
- El Hidrógeno es el 3er elemento más abundante en los organismos, aprox. 10% m/m.

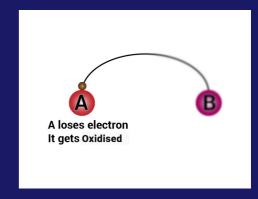




El Oxígeno es un elemento muy importante porque:

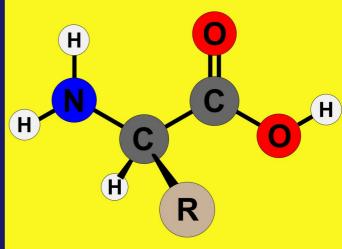
- Forma a la sustancia más abundante de los organismos, el Agua.
- El O ayuda al Hidrógeno a formar el enlace débil: "Puente de Hidrógeno".
- Forma los grupos funcionales: Aldehído (R-CHO), Alcohol (R-OH), Cetona (R-CO-R'), Éter (R-O-R') Éster (R-COO-R'), Ácido Carboxílico (R-COOH)...
- Es el oxidante más relevante (quita e-)
- El oxígeno es el elemento más abundante en los organismos, $\approx 65\%$ m/m.

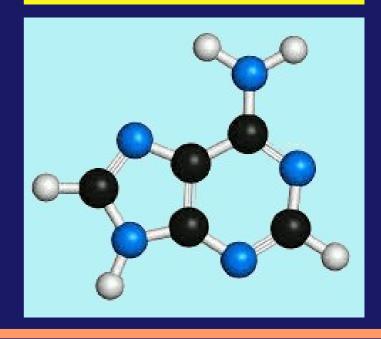




El Nitrógeno es un elemento muy importante porque:

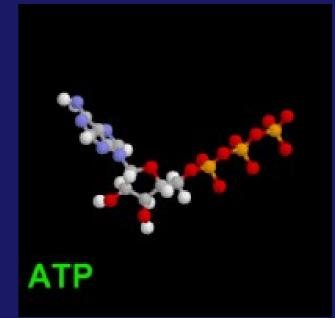
- Ayuda al Hidrógeno a formar el enlace débil: "Puente de Hidrógeno".
- El N forma a los grupos funcionales: Aminos (amina 1ª: R-NH₂, amina 2ª: R-NH-R', amina 3ª: R-N-R'R") necesarios para formar:
 - A los aminoácidos y a partir de estos a las Proteínas
 - A las Bases Nitrogenadas --> Nucleótidos --> Ácidos Nucleicos
- El nitrógeno, es el 4° bioelemento más abundante en los organismos.

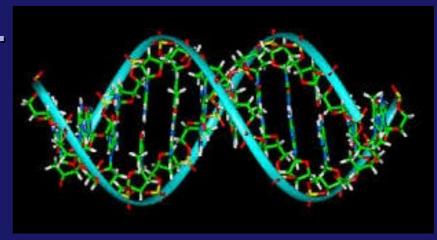




El Fósforo es un elemento muy importante porque:

- Forma cadenas alternantes con el oxígeno que almacenan energía química (-0-P-0-P-0)
- El fósforo participa en la estructura de los Nucleótidos, las "monedas energéticas" : ATP, GTP, UTP y otras
- Por eso el P es parte de los Ácidos Nucleicos.
- Forma el enlace Fosfodiéster: (R-0-P02-0-R')
- Forma a los Fosfolípidos y a los huesos.
- El P es escaso, pero esencial.

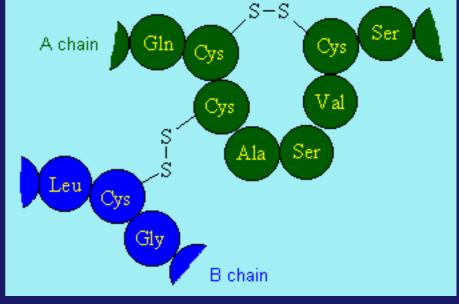




El Azufre es un elemento muy importante porque:

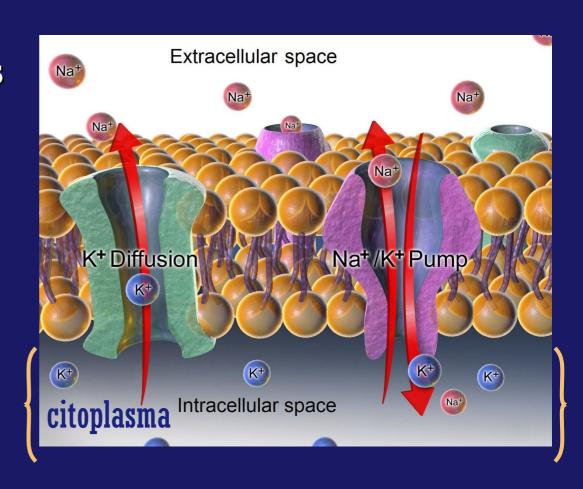
- Conforma a dos aminoácidos esenciales: Metionina y Cisteína
- El azufre forma el enlace débil: el Puente Disulfuro (R-S-S-R') importante para la estructura estable de las proteínas
- El S participa también en la estructura de algunos polisacáridos como la heparina.
- Hay muy poco azufre en los organismos, pero es imprescindible





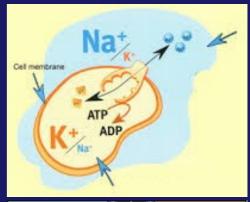
El Potasio es un elemento muy importante porque:

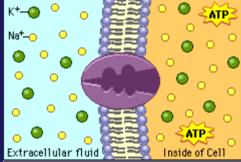
- Es el principal ion positivo (K⁺) en el citoplasma de las células.
- Participa en la formación del Potencial (voltaje) de Membrana de las Células
- De allí que el K sea importante para la Comunicación Nerviosa
- El K ocupa el 7º lugar.

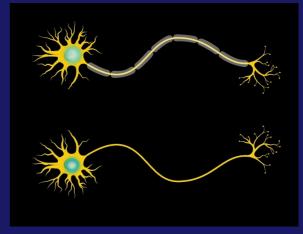


El Sodio es un elemento muy importante porque:

- Es el principal ion positivo (Na⁺) en el espacio extracelular
- El sodio participa en la formación del Potencial (voltaje) de Membrana de las Células
- De allí que sea importante para la Comunicación Nerviosa, la contracción muscular y el Transporte transmembranal
- El Na es el 9° macroelemento

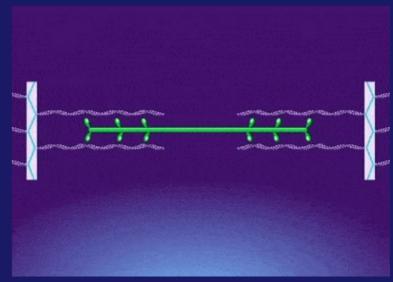


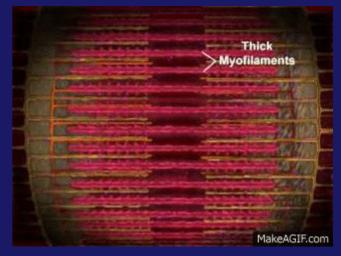




El Calcio es un elemento muy importante porque:

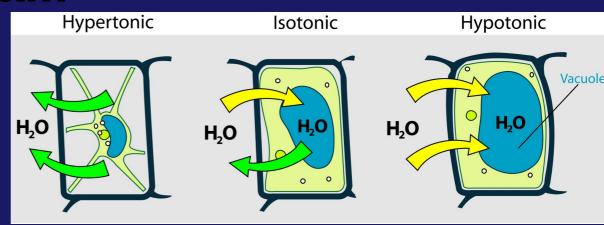
- Es el principal ion divalente (Ca²⁺) en el espacio extracelular
- Participa la Señalización Celular como 2º mensajero
- El calcio es relevante para la Comunicación Celular y la Contracción Muscular
- El Ca Forma parte de los huesos junto al fósforo
- El Ca es el 5° bioelemento en la masa de animales con huesos.

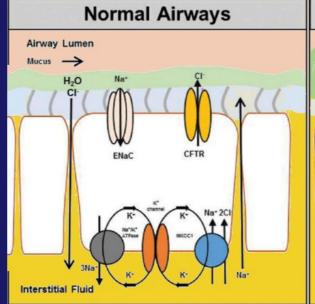


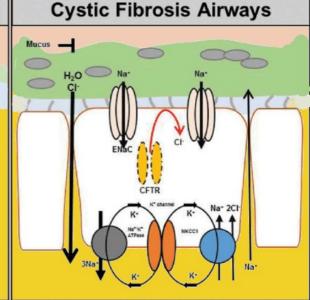


El Cloro es un elemento muy importante para...

- Generar el principal ion negativo (Cl⁻) en el espacio extracelular
- El Cl ayuda a Regular la presión osmótica
- Eso Mantiene los líquidos corporales (H₂O)
- Manejo del pH (acidez)
 en diversos
 compartimientos

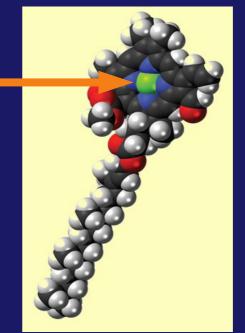


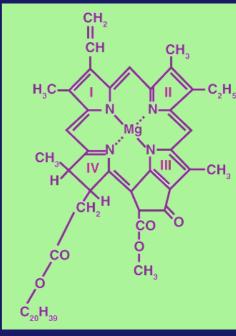


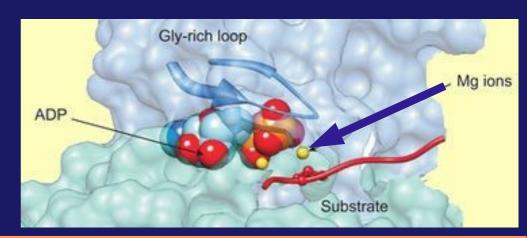


El Magnesio es un elemento muy importante porque:

- Es un ion divalente (Mg²⁺) muy abundante en Plantas
- Forma parte esencial de la clorofila para atrapar la energía de la Luz (Fotosíntesis)
- El Mg2+ ayuda como cofactor a muchas enzimas (catalizadores celulares) a funcionar







FIN

